## This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

# Generate Collection Print

L3: Entry 12 of 18

File: JPAB

Jun 15, 1999

PUB-NO: JP411157897A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 11157897 A

TITLE: CONCRETE ADMIXTURE

PUBN-DATE: June 15, 1999

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

YAMATO, FUJIO SATO, HARUYUKI HAMADA, DAISUKE SATO, TAKAHIRO SHIROTA, KYOICHI

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

KAO CORP

APPL-NO: JP09331377

APPL-DATE: December 2, 1997

INT-CL (IPC): <u>CO4</u> <u>B</u> <u>24/26</u>; <u>CO8</u> <u>F</u> <u>290/06</u>

#### ABSTRACT:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a concrete admixture without viscosity reduction and the retardation of solidification by polymerizing an esterification compd. between polyethylene glycol sealing lower alkyl at a one-side terminal having plural different chain lengths and (meth)acrylic acid and the (meth)acrylic acid in a specified weight ratio.

SOLUTION: A monomer (A) represented by formula I, a monomer (B) represented by formula II, a monomer (C) represented by formula III and further, a monomer (D) represented by formula IV, V or VI and a monomer (E) represented by formula VII are polymerized in a weight ration of A/B/C=(51-80)/(10-45)/(1-40), a weight ratio (A+D+E)/B/C=(51-80)/(10-45)/-(1-40) and a weight ratio A/(D+E)=(50-100)/(0-50) to obtain an objective admixture comprising a copolymer having a wt. average mol.wt. of 10,000-200,000. In the formulae, R

COPYRIGHT: (C) 1999, JPO

#### (19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

### 特開平11-157897

(43)公開日 平成11年(1999)6月15日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号		FΙ						
CO4B 24/26	•	C 0 4 B 24/26				F			
							A		
							D		
							E		
		•		٠			Н		
		審査請求	未請求	蘭求明	1の数5	OL	(全 10 頁)	最終質に続く	
(21)出願番号	特顧平9-331377		(71) }	人類出	000000	918			
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •					花王株	式会社			
(22)出顧日	平成9年(1997)12月2日				東京都	中央区	日本福茅場町	1丁目14番10号	
			(72) §	初者	後 富	士桜			
,					和歌山	県和歌	山市湊1334	花王株式会社研	
			ĺ		究所内	l			
			(72) §	砌者	佐藤	治之			
					和歌山	県和歌	山市湊1334	花王株式会社研	
					究所内				
			(72) §	初者					
,							山市接1334	花王株式会社研	
					究所内	3			
			(74)	人野	弁理士	古谷	馨 (外3		
	4							最終頁に続く	

#### (54) 【発明の名称】 コンクリート混和剤

#### (57)【要約】

【課題】 特に高強度コンクリートの高シェアー下での 粘性低減と、凝結遅延の抑制の双方に優れた効果を発現 するコンクリート混和剤の提供。

【解決手段】 アルキレンオキシド付加モル数が80~30 0のポリアルキレングリコール (メタ) アクリル酸エステル単量体(A)と、アルキレンオキシド付加モル数が5~30のポリアルキレングリコール (メタ) アクリル酸エステル単量体(B)と、アクリル酸系単量体若しくはジカルボン酸系単量体又はこれらの塩からなる単量体(C)とを、反応単位として(A)/(B)/(C)=51~80/10~45/1~40の重量比で重合して得られる共重合体を必須成分とすることを特徴とするコンクリート混和剤。

20

30

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の一般式(a)で表される単量体(A)、下記の一般式(b)で表される単量体(B)、及び下記の一般式(c)で表される単量体(C)を、反応単位として(A)/(B)/(C)=51~80/10~45/1~40の重量比で重合して得られる共重合体を必須成分とすることを特徴とするコンクリート混和剤。

【化1】

(a)  $H \subset \mathbb{C}^{R_1}$   $COO(AO)_{m_1}X_1$ 

(式中、R1: 水素又はメチル基

AD: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n1: 80~300の数

X1: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

【化2】 (b)

H C=C COO(AO)n<sub>2</sub>X<sub>2</sub>

(式中、R2: 水素又はメチル基

AD: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n2: 5~30の数

(c)

X2: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

【化3】

 $R_3$  C = C  $R_4$   $COOM_1$ 

(式中、R<sub>2</sub>~R<sub>5</sub>: 水素、メチル基又は(CH<sub>2</sub>)mC00M<sub>2</sub> M<sub>1</sub>, M<sub>2</sub>: 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アン モニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキル アンモニウム基

m: 0~2の整数

を表す。)

【請求項2】 下記の一般式(a)で表される単量体(A)、 下記の一般式(b)で表される単量体(B)、下記の一般式 (c)で表される単量体(C)、下記の一般式(d-1)~(d-3)で表される単量体(D)、及び下記の一般式(e)で表される単量体(E)を、反応単位として[(A)+(D)+(E)]/(B)/(C)=51~80/10~45/1~40の重量比で重合して得られる共重合体を必須成分とし、単量体(A)、(D)及び(E)が重量比で(A)/[(D)+(E)]=50~100/0~50であることを

【化4】

(a)  $H \subset C = C$   $COO(AO)n_1X$ 

(式中、R1: 水素又はメチル基

特徴とするコンクリート混和剤。

AD: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

ni: 80~300の数

X1: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

【化5】

(b) H C=C COO(AO)<sub>102</sub>X

(式中、R2: 水素又はメチル基

AD: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n2: 5~30の数

X2: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

【化6】

(c) R<sub>3</sub> C=C

(式中、R<sub>3</sub>〜R<sub>5</sub>:水素、メチル基又は(CH<sub>2</sub>)mCOOM<sub>2</sub> M<sub>1</sub>, M<sub>2</sub>:水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アン モニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキル アンモニウム基

m: 0~2の整数

を表す。)

【化7】



$$Y: \longrightarrow SO_3M_3$$

(式中、R6, R7:水素又はメチル基

Rs, Rs: 炭素数2~4のアルキレン基

%~%:水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキルアンモニウム基

を表す。)

【化8】

$$\begin{array}{c} R_{10} \\ | \\ CH_2 = C - CH_2 - SO_3M_7 \end{array}$$

(式中、R10:水素又はメチル基

h : 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキルアンモニウム基又は置換アルキルア

を表す。)

【化9】

(式中、R11:水素又はメチル基

R12: 炭素数1~6のアルキル基又はアルケニル基を表す。)

【化10】

(e) 
$$CH_2=C$$
 $R_{13}$ 
 $COOR_{14}$ 

(式中、R13:水素又はメチル基

R14: 炭素数2~6のヒドロキシアルキル基

#### \*を表す。)

【請求項3】 単量体(A)が片末端低級アルキル(C1~C3) 封鎖ポリエチレングリコールとアクリル酸又はメタクリル酸のエステル化物であり、単量体(B)が片末端低級アルキル(C1~C3) 封鎖ポリエチレングリコールとアクリル酸又はメタクリル酸のエステル化物であり、単量体(C)がアクリル酸又はメタクリル酸である、請求項1又は2のコンクリート混和剤。

【請求項4】 共重合体の重量平均分子量 (ゲルパーミ 30 エーションクロマトグラフィー法/ポリエチレングリコール換算) が10,000~200,000である、請求項1から3の何れか1のコンクリート混和剤。

【請求項5】 設計基強度で21N/m²を越える強度の コンクリートに使用されることを特徴とする、請求項1 から4の何れか1のコンクリート混和剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はコンクリート混和剤 に関する。更に詳しくは、セメントペースト、モルタ

40 ル、及びコンクリート等の水硬性組成物の作業性に関わる、シェアー下の粘性低減に優れ、しかも硬化遅延のない優れた混和剤に関するものである。

[0002]

【従来の技術】近年、高層建築物や大型構造物に対応して、コンクリートの高強度化が進んでいる。その中で、コンクリート混和剤への要求としては、高減水性やボンプ圧送時の粘性の低減、早期の型枠脱型のための遅延抑制性などがある。

【0003】高強度化に対応する高性能減水剤として \*50 は、従来からナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物 (ナフタレン系)、メラミンスルホン酸ホルマリン縮合物(メラミン系)等がある。更に近年では、優れた分散性を発現するポリアルキレングリコールモノエステル系単量体とアクリル酸系及び/又はジカルボン酸系単量体との共重合物類等の水溶性ビニル共重合体(ポリカルボン酸系)等があり(特開昭58-74552号公報、特開昭62-70250号公報、特開昭62-78137号公報、特開昭62-70252号公報、特開昭62-119147号公報、特開昭62-70252号公報、特開昭59-16263号公報等参照)、これらの減水剤を用いることで高強度化への対応が可能となってい10る。

#### [0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、従来の 高強度領域のコンクリート組成物は、ニュートニアンに 近い流動特性を有する。そのため高シェアー下に於いて は粘性が高く、ボンプ圧送時のボンプ負荷が極めて大き くなり、圧送は困難であるのが現状である。

【0005】また、従来の混和剤の分散性はなお不十分であり、高強度領域のコンクリートには混和剤の添加量が比較的多いことから、混和剤の影響による凝結遅延の 20問題があることが指摘されている。

【0006】このように、従来の混和剤では高シェアー下の粘性低減と凝結遅延抑制の両方の性能を満足するには至っておらず、その解決が望まれている。本発明の課題は、こうした解決を行いうるコンクリート混和剤、即ち特に高強度コンクリート分野に於いて有用であり、粘性低減と凝結遅延の何れも起こさないコンクリート混和剤を提供することである。

#### [0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは先に、コン 30 クリート混和剤を構成する共重合体における、オキシアルキレン基(AO)の鎖長や共重合組成比等の影響について、分散保持性や気泡安定性等の面から鋭意検討した経緯がある。そして既に、長鎖のAOを有する単量体と、比較的短鎖のAOを有する単量体と、さらに(メタ)アクリル酸系や不飽和ジカルボン酸系単量体との共重合物が特異的な性能を発現することを確認している(特開平7-247150号公報参照)。今般、更に前述の粘性低減と遅延抑制性の観点から種々の検討を行った結果、特開平7-247150号公報の実施例の範囲とは異なる、先に確認され 40 たものとは別の特定の範囲の共重合体がこれらの両方の性能を満足することを見出し、本発明に至った。

【0008】より端的に言えば、本発明者らは、長鎮のADを有する単量体と、短鎖のADを有する単量体と、(メタ)アクリル酸系単量体とを特定比率で重合して成る共重合体が、粘性低減と遅延抑制性の両性能に優れることを見出し、本発明を完成したものである。長鎮のAD系重合物や短鎖のAD系重合物、或いはこれらの配合物などでは、これらの両方の性能を満足することはできない。

【0009】本発明により提供されるコンクリート混和 50 和剤が提供される。

剤は、下記の一般式(a)で表される単量体(A)、下記の一般式(b)で表される単量体(B)、及び下記の一般式(c)で表される単量体(C)を、反応単位として(A)/(B)/(C)=51~80/10~45/1~40の重量比で重合して得られる共重合体を必須成分とすることを特徴としている。

[0010]

【化11】

(a) 
$$H \subset \mathbb{C}^{R_1}$$
  $C = C \subset \mathbb{C}^{R_1}$ 

【0011】(式中、R1: 水素又はメチル基

AO: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

ni: 80~300の数

Xi: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

【0012】 【化12】

(b)

【0013】(式中、R2: 水素又はメチル基

AD: 炭素数2~3のオキシアルキレン基

n<sub>2</sub>: 5~30の数

(c)

X2: 水素又は炭素数1~3のアルキル基

を表す。)

[0014]

【化13】

【0015】(式中、R3~R5:水素、メチル基又は(C H2)mCOOM2

Mg, Mg:水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキルアンモニウム基

m: 0~2の整数

を表す。)

また本発明によればさらに、上記の一般式(a)で表される単量体(A)、上記の一般式(b)で表される単量体(B)、及び上記の一般式(c)で表される単量体(C)に加えて、下記の一般式(d-1)~(d-3)で表される単量体(D)、及び下記の一般式(e)で表される単量体(E)を、反応単位として[(A)+(D)+(E)]/(B)/(C)=51~80/10~45/1~40の重量比で重合して得られる共重合体を必須成分とし、単量体(A)、(D)及び(E)が重量比で(A)/[(D)+(E)]=50~100/0~50であることを特徴とするコンクリート混和別が提供される。

7 (d-1) \*\* 【化14】 R<sub>6</sub> \*\* 【化14】

$$Y:$$
  $\longrightarrow$   $SO_3M_3$  ,

【0017】(式中、Rs, R7:水素又はメチル基

Rs, Rg: 炭素数2~4のアルキレン基

%~%: 水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキルアンモニウム基

を表す。)

[0018]

【化15】

(d-2) 
$$R_{10}$$
  $CH_2 = C - CH_2 - SO_3M_7$ 

【0019】(式中、R10:水素又はメチル基 h :水素、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基又は置換アルキルア ンモニウム基

を表す。)

[0020]

【化16】

【0021】(式中、R11:水素又はメチル基 R12:炭素数1~6のアルキル基又はアルケニル基 を表す。)

[0022]

【化17】

(e) CH<sub>2</sub>=C COOR<sub>14</sub>

【0023】(式中、R13:水素又はメチル基 R14:炭素数2~6のヒドロキシアルキル基 を表す。)

本発明のコンクリート混和剤をコンクリートに使用すれ 30 ば、コンクリートの粘性低減、特に高シェアー下での粘 性低減に極めて優れると共に、凝結遅延の抑制能にも優 れる。短鎖系重合物と長鎖系重合物の混合物では、長鎖 AOによる吸着阻害の面から、初期に短鎖系が優先的に 吸着され、経時的に長鎖系が吸着されていくことが予測 され、セメントへの吸着速度と吸着形態が異なる。従っ てセメント表面に短鎖系が密に吸着することで凝結遅延 が生じ、粘性については経時的に吸着される長鎮系の特 徴が発現されるものと考えられる。これに対し、本発明 のように構造中に長鎖/短鎖を有するグラフト構造物で 40 は、吸着速度と吸着形態に差異がなく、凝結遅延につい ては長鎖、粘性については短鎖の両特長の特性を有する ものと考えられる。しかしながら本発明は、こうした理 **論乃至機構によって何ら拘束されるものではない。また** 本発明のコンクリート混和剤は、高強度コンクリート、 即ち設計基強度で21N/mm2を越える強度のコンクリー トに特に有用である。

[0024]

※ 【発明の実施の形態】一般式(a)で表される単量体(A)としては、メトキシボリエチレングリコール、メトキシボ 50 リエチレンボリプロピレングリコール、エトキシボリエ

チレンポリプロピレングリコール、プロポキシポリエチ レングリコール、等の片末端アルキル基封鎖ポリアルキ レングリコールと (メタ) アクリル酸とのエステル化物 や、(メタ) アクリル酸へのエチレンオキシド、プロピ レンオキシド付加物を用いることができる。好ましく は、片末端低級アルキル (C1~C3) 封鎖ポリエチレング リコールと(メタ)アクリル酸とのエステル化物であ る。ポリアルキレングリコールの付加モル数は80~300 であり、好ましくは110~300更には110~200が好まし い。他の単量体との兼ね合いにもよるが、一般に80未満 になると凝結遅延性が大きくなる傾向があり、また300 を越えると重合性と分散性が低下する傾向がある。

【0025】エチレンオキシド、プロピレンオキシドの 両付加物については、ランダム付加、ブロック付加、交 互付加等のいずれでも用いることができる。

【0026】次に一般式(b)で表される単量体(B)として は、ポリアルキレングリコールの付加モル数以外は前記 単量体(A)と同様のものが挙げられる。ポリアルキレン グリコールの付加モル数は5~30であるが、これは5未 満になると一般に分散性の低下が増大傾向となり、30を 20 越えると粘性が増大傾向となるためである。この場合も 他の単量体との兼ね合いにもよるが、5~25がより好ま しい。

【0027】エチレンオキシド、プロピレンオキシドの 両付加物については、ランダム付加、ブロック付加、交 互付加等のいずれでも用いることができる。

【0028】また一般式(c)で示される単量体(C)として は、不飽和モノカルボン酸系単量体として、アクリル 酸、メタクリル酸、クロトン酸が、また不飽和ジカルボ 水イタコン酸、イタコン酸、フマル酸が挙げられ、これ らはアルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウ ム塩、アミン塩等として用いることもできる。好ましく はアクリル酸又はメタクリル酸である。

【0029】本発明の共重合体を構成する単量体(A)、 (B)、(C)の反応単位が、(A)/(B)/(C)=51~80/10~4 5/1~40 (重量比) の範囲であると、粘性の低減と遅 延抑制性の両方の性能を満足することができる。好まし くは、(A)/(B)/(C)=55~75/15~40/1~40 (重量 比) であり、より好ましくは $(A)/(B)/(C)=55\sim75/1$  40 5~30/10~20 (重量比)の範囲である。

【0030】一般式(d-1)~(d-3)で示される単量体(D) としては、スチレンスルホン酸又はこれらのアルカリ金 属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウム塩、アミン塩 又は置換アミン塩;スルホエチル(メタ)アクリレー ト、スルホプロピル (メタ) アクリレート等のスルホア ルキル (C1~C4) (メタ) アクリレート又はこれらの前 記と同様の塩;2-アクリルアミド-2-メチルプロパンス ルホン酸又はこれらの前記と同様の塩; ヒドロキシエチ ル (メタ) アクリレートモノリン酸エステル等のヒドロ 50

10 キシアルキル (C1~C4) (メタ) アクリレートモノリン 酸エステル又はこれらの前記と同様の塩;炭素数1~6 の直鎖若しくは分岐鎖アルキルのアルキル(メタ)アク リル酸エステル、好ましくは炭素数1~3の直鎖若しく は分岐鎖アルキルのアルキル (メタ) アクリル酸エステ ル等が挙げられる。好ましくは、スチレンスルホン酸若 しくはスルホアルキル (C1~C4) (メタ) アクリレート 又はこれらの塩である。また塩としてはアルカリ金属塩 が好ましい。

【0031】さらに一般式(e)で示される単量体(E)とし て、炭素数2~6のヒドロキシアルキル (メタ) アクリ ル酸エステルを用いることができる。ここで、一般式 (e)中のR14としては、炭素数2~4のヒドロキシアルキ ルが、得られる重合体の水への溶解性が良い点でより好 ましいが、直鎖、分岐鎖の形態については特に限定され るものではない。好ましくはヒドロキシエチル(メタ) アクリレートである。

【0032】コンクリート混和剤を構成する共重合体 が、一般式(A)、(B)、(C)、(D)、(E)の単量体を重合し て得られる場合、共重合体は、これらの単量体を反応単 位として[(A)+(D)+(E)]/(B)/(C)=51~80/10~45 /1~40の重量比で重合して得られる。粘性低減と遅延 抑制性の両方性能の面から、[(A)+(D)+(E)]/(B)/ (C)=55~75/15~40/2~30がより好ましい。また単 量体(A)、(D)及び(E)の重量比は、(A)/[(D)+(E)]=50 ~100/0~50である。(A)/[(D)+(E)]=55~95/5~ 45 (重量部)の範囲が、粘性低減と遅延抑制性の観点か ら好ましく使用される。

【0033】なお本発明の効果を損なわない範囲で、他 ン酸系単量体として、無水マレイン酸、マレイン酸、無 30 の共重合可能な単量体を共重合してもよい。こうした単 量体の例としては、アクリロニトリル、アクリルアミ ド、メタクリルアミド、スチレン等が挙げられる。

【0034】本発明に係わる共重合体は、公知の方法で 製造することができる。その製造法の例として、特開昭 59-162163号公報、特開昭62-70250号公報、特開昭62 **-78137号公報、米国特許第4870120号、米国特許第5137** 945号等に例示の溶媒重合法が挙げられる。即ち、適当 な溶媒中で、上記単量体(A)、(B)及び(C)、又は(A)、 (B)、(C)、(D)及び(E)を上記の如き割合で組み合わせて 重合させることによって製造可能である。例えば水や炭 素数1~4の低級アルコール中、過硫酸アンモニウム、 過酸化水素等の重合開始剤の存在下、必要ならば亜硫酸 水素ナトリウムやメルカプトエタノール等を添加し、N 2雰囲気下50~100℃で0.5~10時間反応させればよい。 【0035】本発明における共重合体の重量平均分子量 (ゲルパーミエーションクロマトグラフィー法/ポリエ チレングリコール換算)は、流動付与性及び流動保持性 の観点より6,000~1,000,000の範囲が良く、10,000~20

【0036】更に本発明のコンクリート混和剤には、高

0.000がより好ましい。

性能減水剤を含有することも可能である。高性能減水剤 を含有することにより、広い配合 (W/C) 範囲におい て、低い粘性、高い初期流動性、高い流動保持性を得る ことが可能となる。

【0037】こうした高性能減水剤の一例を示せば、ナフタレン系(例えばマイティ150: 花王(株)製)、メラミン系(例えばマイティ150V-2: 花王(株)製)、アミノスルホン酸系(例えばパリックFP: 藤沢化学(株)製)、ポリカルボン酸系(例えばマイティ2000WHZ: 花王(株)製)等が挙げられる。これら公知の高性能減水 10剤の中で、特に特開平7-223852号公報に示される炭素数2~3のオキシアルキレン基110~300モルを導入したポリアルキレングリコールモノエステル系単量体とアクリル酸系重合体の共重合物系を含有するものは、粘性低減効果に優れ、好ましい。

【0038】本発明のコンクリート混和剤のコンクリートへの添加量は、セメントに対して固形分で0.02~1.0 重量%が好ましく、0.05~0.5重量%が更に好ましい。 【0039】尚、本発明のコンクリート混和剤は、さらに公知の添加剤(材)と併用することができる。例えば、AE剤、AE減水剤、流動化剤、遅延剤、早強剤、促進剤、起泡剤、発泡剤、消泡剤、増粘剤、防水剤、防\* \* 泡剤や珪砂、高炉スラグ、フライアッシュ、シリカヒューム等が挙げられる。

12

【0040】さらに本発明のコンクリート混和剤は水硬性のセメント類を組成とするセメントペーストやモルタル、コンクリート等に添加するものであり、その内容について限定されるものではない。しかし特に高シェアー下での用途に適し、また高強度コンクリートに好ましく使用される。

[0041]

【実施例】以下、本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。以下の例において、「%」は「重量%」である。また、実施例中に示す共重合体の重量平均分子量は、ゲルパーミネーションクロマトグラフィー法/ポリエチレングリコール換算により求めたものである。

【0042】本発明における共重合体に使用した単量体(A)、(B)、(C)、(D)、(E)の内容と記号を表1に示す。 但し、EOはエチレンオキシド、POはプロピレンオキシドを表し、付加モル数は平均付加モル数を表す。

20 【0043】 【表1】

CA12 1131	ENIC PHUNIC PROPRIES	
A-1	メタノールEO付加物メタクリレート	(EO付加モル数=118)
A-2	メタノールEO付加物メタクリレート	(EO付加モル数=180)
A-3	メタノールEO付加物アクリレート	(EO付加モル数=275)
A-4	メタノールEO/POランダム付加物メタクリレート	(EO=125, PO=10)
A-5	メタノールEO付加物メタクリレート	(EO付加モル数=350)
B-1	メタノールEO付加物アクリレート	(EO付加モル数=25)
B-2	メタノールEO付加物メタクリレート	(EO付加モル数=9)
B-3	メタノールEO付加物アクリレート	(EO付加モル数=65)
C-1	メタクリル酸	
C-2	アクリル酸	
D-1	2ースルホエチルメタクリレートNa塩	
D-2	メチルアクリレート	
D-3	pースチレンスルホン酸Na塩	
E-1	2ーヒドロキシエチルアクリレート	
E-2	2ーヒドロキシエチルメタクリレート	

【0044】以下に共重合体の製造例を、混和剤No.3 について例示して示す。表2には、同様にして製造した 混和剤No.1~14の組成及び分子量を示す。

【0045】製造例(混和剤No.3)

攪拌機付き反応容器に水340重量部を仕込み、攪拌しながら窒素置換し、窒素雰囲気中で75℃まで昇温した。 A-1 270重量部、B-2 112.5重量部、及びC-1 67.5重量部を水292.5部へ混合溶解したものと、20%過硫酸アンモニウム水溶液36.3重量部と、20%2-メルカプトエタノ※

※一ル水溶液39重量部の三者をそれぞれ同時に2時間かけて滴下した。次に20%過硫酸アンモニウム水溶液12.1重40 量部を30分かけて滴下し、1時間同温度(75℃)で熱成した。熟成後95℃に昇温して35%過酸化水素10.3重量部を30分かけて滴下し、2時間同温度(95℃)で熱成し、熟成終了後に48%水酸化ナトリウム47.1重量部にて中和し、分子量65,000の共重合体を得た。

[0046]

【表2】

混和剤NO.	単量体の種類及び重量										ハマモ
	W	wt%	(B)	wt%	(C)	wt%	(D)	. wt96	(E)	wt%	分子量
1	A-1	55	B-2	25	C-1	20	_	0		0	25,000
2	A-2	75	B-1	15	C-2	10	_	0	_	0	77,000
3	A-1	60	B-2	25	C-1	15		0	-	0	65,000
4	A-2	70	B-1	15	C-2	10	-	0	E-1	5	28,000
5	A-3	45	B-2	15	C-1	25	D-1	10	E-2	5	32,000
6	A-1	55	B-2	22	C-1	3	D-2	20	-	0	55,000
7	A-4	60	B-1	20	C-1	15	D-3	5	_	0	46,000
8	A-1	90	-	0	C-1	10	_	0	<u> </u>	0	70,000
9	-	0	B-2	75	C-1	25	_	0	<b>—</b>	0	33,000
10	A-5	60	B-1	20	C-2	20		0	_	0	22,000
11	A-1	55	B-3	25	C-2	20	_	0	_	0	50,000
12	-	0	B-3	85	C-1	15	_	0	_	0	43,000
13	A-1	13	B-2	53	C-1	34		0	_	0	38,000
14	A-2	90	B-1	5	C-1	5	<del>-</del>	0	_	0	105,000

【0047】[コンクリート混和剤としての評価]コンクリートの配合条件を表3に示す。

[0048]

【表3】

コンクリート配合量と使用材料

W/C	8/8	単位量(kg/m³)						
(%)	(%)	С	W	s	G			
29.0	44.7	587	170	712	941			
使用材料								
	W :水道水							
	C : 低発熱ポルトランドセメント 比重=3.22							
	s	:紀の川首		比重==2.5	<b>18</b>			
	G	:和歌山産砕石 比量=2.75						
	e/a	:砂/砂+砂利(容積率)						

【0049】また下記の表4は、表5における評価に際して比較混和剤No.15~18として用いた混和剤No.8と混和剤No.9の配合物の配合比率を示している。

[0050]

【表4】

混和剂NO.8/混和	共重合换算重量(%)						
剂NO.9配合比率	A-1	B-2	C-1				
0/100	0	75	25				
30/70	27	52.5	20.5				
50/50	45	37.5	17.5				
70/30	63	22.5	14.5				
90/10	81	7.5	12.5				
100/0	90	0	10				

- \*【0051】コンクリートの製造は、材料と混和剤を強制2軸ミキサーで90秒×3分間混練りして調製することにより行った。初期流動性(スランプフロー値)は、60±5cmになるように本発明品及び比較品の混和剤の添加量を調整した。従って添加量の少ないものほど分散性が良いことを示している。なお添加量は、セメントに対する固形分換算で示す。また初期空気量が2±0.5%にな
  - るように、気泡連行剤(マイティAE-03: 花王(株) 製)と消泡剤(アンチフォームE-20: 花王(株)製) で調整した。コンクリート組成物の高シェアー下の流動 性に係わる試験は、スランプフロー値の測定において、 フロー値50cmに達するコンクリートの拡がり速度(秒)
- 30 を測定することによって行った。時間の短いものほど流動性が良いことを示している。

【0052】凝結試験はコンクリートを5mmよるいにかけて通過したモルタルを用いて、貫入測定機で測定した。凝結遅延を生じないものを良とする。スランプフロー値の測定法はJIS-A1101法に準じた。空気量の測定法はJIS-A1128法により、また凝結時間の測定はASTM-C403法によった。評価結果を表5に示す。

[0053]

【表5】

40

区	1.5	添加量	スランブ値	ミランプ値 拡がり速度		凝結終結時間		
分	混和剤NO.	(%)	(cm)	Ð	判定	時一分	判定	
П	1	0.20	58	5.5	0	<del>6</del> –23	0	
	2	0.18	60	5.8	0	6-05	0	
*	3	0.19	59	4.9	₩	6-10	0	
尭	4	0.23	60	5.7	0	6-03	0	
明	5	0.25	61	5.7	0	6-10	0	
윤	6	0.21	58	5.9	0	6-05	0	
	7	0.20	60	5.1	0	6-06	0	
	8	0.20	57	8.5	×	6-21	0	
	9	0.30	63	6.0	0	9-59	×	
	10	0.35	62	9.9	×	6–13	0	
	11	0.23	58	8.2	×	6–23	0	
比	12	0.27	62	6.9	Δ	8-57	×	
較	13	0.23	60	6.0	0	9-02	×	
	14	0.27	62	7.8	×	6–10	0	
品	15	0.32	60	6.4	Δ	8-56	×	
	16	0.28	61	6.8	Δ	8-23	×	
	17	0.26	60	7.6	×	7-23	×	
	18	0.24	59	8.4	×	6-35	Δ	

粘性(拡がり速度)判定: ② 5秒以下、〇 5~6秒、△ 6~7秒、× 7秒以上 凝結性判定:○ 6-30以下、△ 6-30~7、× 7以上

#### [0054]

【発明の効果】表5から明らかなように、本発明の混和 30 重合体からなる混和剤は分散性、シェアー下の流動性、 剤は比較品の混和剤に比べて、コンクリート組成物の流 動性とその硬化の遅延抑制性に優れることがわかる。す なわち本発明によるコンクリート混和剤をコンクリート 組成物に添加すれば、高強度コンクリート組成物のポン プ圧送性を容易とすることができ、しかも凝結遅延が小 さいことから、型枠脱型が遅れることなく、工期短縮が 可能となる。

【0055】また比較混和剤No.8、9、15~18の評価 結果から、長鎖AO系と短鎖AO系の単なる配合品には相加 効果しかないことがわかる。これに対し、単量体の重量 40 比がこれらの比較混和剤No. 16とNo. 17の間にある、混和\*

\*剤No.1及び3の評価結果を比べてみると、本発明の共

凝結性が何れも良く、相乗効果が得られていることが理 解される。

【0056】さらに比較混和剤No.12は、本発明の単量 体(A)と(B)の中間のAO鎖長を有する単量体を用いたもの であるが、その評価結果から示されるように、こうした ものを本発明の単量体(A)と(B)の代わりに用いても、所 望とする性能は得られない。本発明の如く長鎖AOと短鎖 ADの単量体を所定の重量比で共重合してなる系により、 高シェアー下の粘性低減と凝結遅延抑制という双方の性 能を満たすことができる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号

FΙ

C08F 290/06

// CO4B 103:30

CO8F 290/06

(72)発明者 佐藤 孝洋 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研 究所内 (72)発明者 代田 協一 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研 究所内